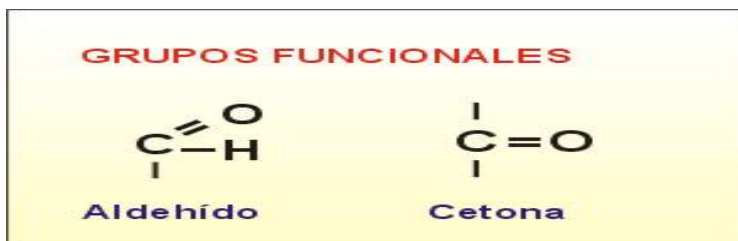


<b>IPET 132 PARAVACHASCA</b>
<b>TRABAJO PRÁCTICO : ALDEHIDOS , CETONAS ,ACIDOS CARBOXILICOS</b>
<b>QUIMICA ORGANICA</b>
<p><b>CRITERIOS DE EVALUACIÓN:</b></p> <p>Cumplir con los horarios de entrada y salida de clases  Cuidar y valorar los recursos s disponibles en la escuela (reconocer al docente y compañeros)  Manejar la autonomía en el desempeño escolar  Las Secuencias o TP son guías sobre el tema a desarrollar., Todo queda registrado en carpeta y en el desarrollo de prácticas.  La evaluación será todas las clases.  El comportamiento también se evalúa.  Leer sobre temas relacionados.  Escuchar efectivamente .  Usar del cuaderno escolar de comunicaciones  Respetar y cuidar la infraestructura de la escuela  Contribuir al orden de la clase.  Manejarse con precacución en el laboratorio.  Ordenar el laboratorio antes de retirarse</p>
<p><b>OBJETIVOS:</b></p> <p>Adquirir destreza en el manejo de material de laboratorio.  Comprender y diferenciar la estructura de aldehídos y cetonas y ácidos.  Nombrar correctamente según reglas IUPAC.  Comprender la importancia de compuestos orgánicos oxigenados en materiales cotidianos.  Relacionar propiedades físicas de algunos ácidos con el número de carbonos.  Nombrar y formular aldehídos, cetonas y ácidos orgánicos-</p>

### ALDEHIDOS, CETONAS, ACIDOS CARBOXILICOS

un **aldehído** está unido **como** mínimo a un hidrógeno (R-CHO), pero el carbono carbonílico de una **cetona** no tiene hidrógeno (R-CO-R). El formaldehído es el **aldehído** más sencillo (HCHO); la acetona (CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub>) es la **cetona** más simple.

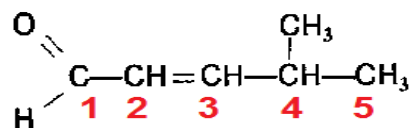


## ALDEHIDOS

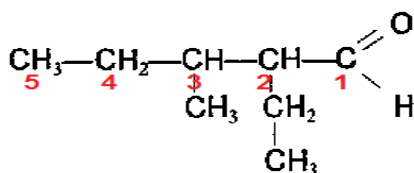
Son alcoholes deshidrogenados.

Nomenclatura:

Se nombran como los alcoholes pero cambian la terminación "ol" por "al"



4-metil-2-pental



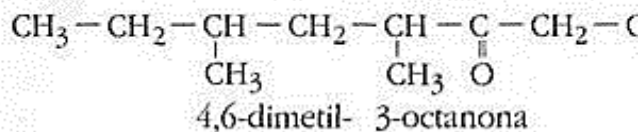
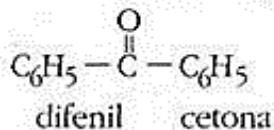
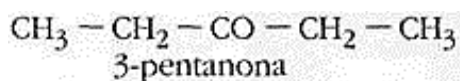
2-etil-3-metilpentanal

## CETONAS

Se originan por oxidación de alcoholes secundarios.

NOMENCLATURA

Se nombran colocando la posición del carbono donde está el grupo Carbonilo y cambiando la terminación "ol" por "ona"



2 Escribe la estructura de los siguientes compuestos y encierra en un círculo el grupo funcional. Enumera los carbonos de la cadena principal

- 3-metil-2-pentanona
- 2 metil -3-octanona
- 3,3-dimetilbutanal
- 7-etil-3,6-dimetildecanal
- 2,2-dimetilpropanal
- Ácido 2-metilpentanoico
- Ácido 3,4-dimetilhexanodioico

- h. 3- etil-2,3 dimetil hexanal
- i. 2,3 dimetil butanal
- j. 4 –metil 2 pentanona
- k. 2 butanal
- l. 2,3 dimetil butanol
- m. Hexanal
- n. 3 metil-pentanal
- o. 3 – metil 1,3- hexanodiona
- p. 2- metil – 2 pentanol

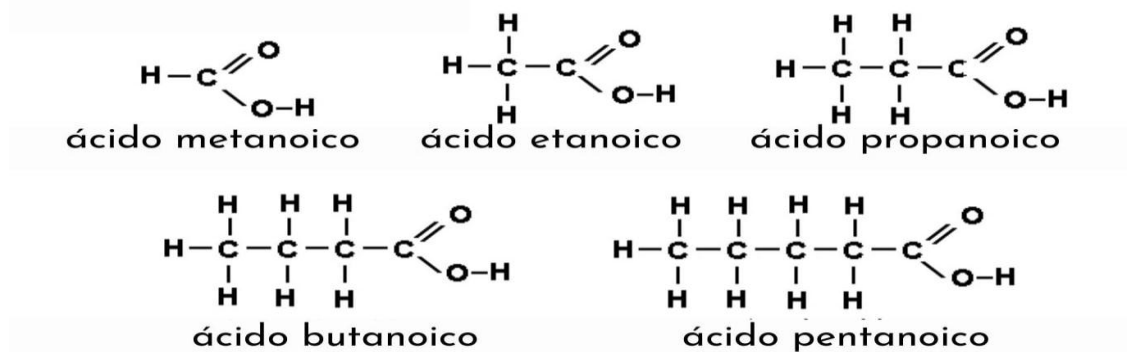
## ACIDOS CARBOXILICOS U ORGANICOS

Un **ácido orgánico** es un [compuesto orgánico](#) con propiedades [ácidas](#). Los ácidos orgánicos más comunes son los [ácidos carboxílicos](#), cuya acidez está asociada con su [grupo carboxilo](#) –COOH. Algunos ejemplos comunes incluyen:

Ácido láctico

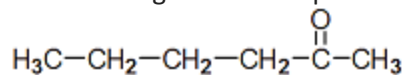
- Ácido acético
- Ácido fórmico
- Ácido cítrico
- Ácido oxálico
- Ácido úrico
- Ácido málico
- 

### Ácidos carboxílicos



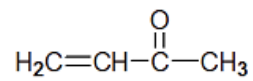
#### q. ACTIVIDADES

1 Nombrar los siguientes compuestos



CH<sub>3</sub>-CO-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>

CH<sub>2</sub>=CH-CO-CH<sub>3</sub>



H-COOH

CH<sub>3</sub>-COOH

COOH-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-COOH

CH<sub>2</sub>=CH-CH<sub>2</sub>-COOH

CH<sub>3</sub>-CH-CH<sub>2</sub>-COOH

CH<sub>3</sub>

## TRABAJO PRACTICO LABORATORIO

Objetivo:

Reconocer propiedades físicas de Acidos Carboxílicos.

PROPIEDAD	ACIDO ETANOICO	ACIDO OXALICO	ACIDO LACTICO
SOLUBILIDAD EN AGUA			
PH			
Fórmula			
Está presente en :			